

Контрольні питання до лабораторного заняття №2

1. Загальна характеристика відновлення заліза з оксидів монооксидом вуглецю.
2. Тепловий ефект реакцій відновлення заліза з оксидів монооксидом вуглецю.
3. Вплив температури на відновну здатність монооксиду вуглецю у реакціях відновлення заліза з оксидів.
4. Вплив тиску на відновну здатність монооксиду вуглецю у реакціях відновлення заліза з оксидів.
5. Рівновага реакцій відновлення оксидів заліза оксидом вуглецю, газифікації вуглецю та цементації.
6. Витрата монооксиду вуглецю на відновлення заліза з оксидів.
7. Ступінь відновлення заліза з оксидів монооксидом вуглецю.
8. Схема ідеального процесу відновлення заліза оксидом вуглецю.
9. Мінімальна кількість монооксиду вуглецю для відновлення оксидів заліза.
10. Склад рівноважних газових сумішей CO / CO₂ для відновлення оксидів заліза.
11. Парціальний тиск основних компонентів газової фази при відновленні заліза з оксидів монооксидом вуглецю.
12. Вплив кількості відновника монооксиду вуглецю на відношення маси відновленого металу до загальної маси шихтових матеріалів.
13. Вплив кількості відновника монооксиду вуглецю на умовну розрахункову ціну 1 т відновленого металу.
14. Ступінь засвоювання водню у реакціях відновлення заліза з оксидів монооксидом вуглецю.
15. Вплив кількості відновника монооксиду вуглецю на хімічний склад відновленого металу.
16. Вплив кількості відновника монооксиду вуглецю на хімічний склад газової фази.